



EMD 7 Chimie organique

EMD (partie cours)

Dans l'alcool éthylique (solvant polaire), le substrat $\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{Br}$ se transforme en produit $\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{OH}$:

- Nommer selon l'IUPAC les substrats et les produits.
- Préciser les fonctions chimiques des substrats et produits.
- Peuvent ils donner une stéréochimie ?

L'expérience montre que l'addition au mélange réactionnel de NaOH ne modifie pas la vitesse de la réaction substrat \longrightarrow produit

- Quelle est la nature de cette réaction ?
- Décrire le mécanisme
- Donner l'expression de la vitesse de la réaction
- Préciser l'ordre de la réaction
- Donner la configuration de l'alcool

Le substrat CH_3Br subit le même type de réaction que le substrat $\text{CH}_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{Br}$.
Qu'obtient-on comme produit de la réaction ?

L'ajout de NaOH au mélange réactionnel multiplie par 10.000 la vitesse de la réaction
Substrat \longrightarrow alcool

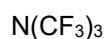
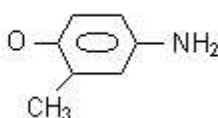
- Quelle est la nature de cette réaction ?
- Décrire le mécanisme
- Donner l'expression de la vitesse de la réaction
- Préciser l'ordre de la réaction
- Donner la configuration de l'alcool

EMD (partie TD)

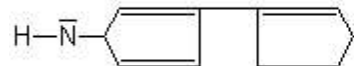
- Quelle est la base la plus forte dans chacun des composés suivants :



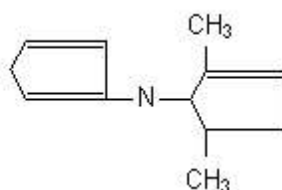
et



et



et



2. Donner toutes les formes limites des espèces suivantes :
(NB :justifier chaque réponse)

